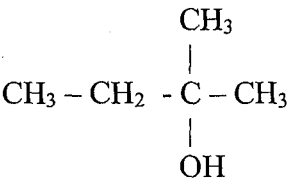
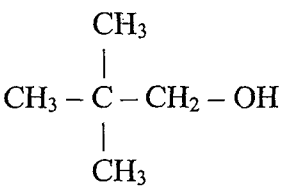
g)



2 – méthylbutan – 2 – ol ; classe : tertiaire

h)



2,2 – diméthylpropan – 1 – ol ; classe : primaire

3) Les isomères de position sont :

- Pentan – 1 – ol ; Pentan – 2 – ol et Pentan – 3 – ol : ont la même chaîne (pentan -) mais ils diffèrent par la position de - OH.
- 2 – méthylbutan – 1 – ol ;2 – méthylbutan – 2 – ol : ont la même chaîne (butan -) mais ils diffèrent par la position de - OH.
- 3 – méthylbutan – 2 – ol ; 3 – méthylbutan – 1 – ol : ont la même chaîne (3 – méthylbutan -) mais ils diffèrent par la position de - OH.

Les isomères de chaîne sont :

- Pentan – 1 – ol ; 1 – méthylbutan – 1 – ol ; 2 – méthylbutan – 1 – ol ; 3 – méthylbutan – 1 – ol et 2,2 – diméthylpropan – 1 – ol : ont des chaînes carbonées différentes et le même indice du groupe – OH (1 – ol).
- Pentan – 2 – ol ; 3 – méthylbutan – 2 – ol et 2 – méthylbutan – 2 – ol : ont des chaînes carbonées différentes et le même indice du groupe – OH (2 – ol).

Qarray.tn - Agra Blech - Qarray.tn